



Asignatura: M1. Introducción al Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular: Conceptos básicos
Código: 32821
Centro: Facultad de Ciencias
Titulación: Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular
Nivel: 2
Tipo:

ASIGNATURA / COURSE TITLE

M1. Introducción al Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular: Conceptos básicos

1.1. Código / Course number

32821

1.2. Materia / Content area

El objetivo de esta asignatura es asegurar una homogeneidad en conocimientos básicos de Química y de Física necesarios para la nanociencia independientemente de la formación previa que tengan los estudiantes matriculados. Estos normalmente procederán de grados científicos o tecnológicos tales como Biología, Bioquímica o Ingeniería Química, aparte de Química o Física, en los que los contenidos y objetivos de este curso se pueden haber obtenido en niveles muy diferentes.

1.3. Tipo / Course type

Formación obligatoria

1.4. Nivel / Course level

Máster

1.5. Curso / Year

1º

1.6. Semestre / Semester

1º

1.7. Idioma/ Language

Inglés



Asignatura: M1. Introducción al Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular: Conceptos básicos
Código: 32821
Centro: Facultad de Ciencias
Titulación: Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular
Nivel: 2
Tipo:

1.8. Requisitos previos / Prerequisites

Los alumnos serán separados en dos grupos. El primero de nivelación para no-físicos y el segundo de nivelación para no-químicos. Los que tengan grado en Química o asimilado tendrán que hacer obligatoriamente el primero y los que tengan grado en Física o asimilado el segundo. Los demás tendrán que hacer obligatoriamente los dos.

1.9. Requisitos mínimos de asistencia a las sesiones presenciales / Minimum attendance requirement

Actividad formativa	Presenc %
Asistencia a clases de teoría	90
Seminarios teóricos	90
Tutorías sobre las clases teóricas	50

1.10. Datos del equipo docente / Faculty data

Docente: Tomás Torres Cebada
Departamento de Química Orgánica
Facultad de Ciencias
Despacho - Módulo 01-606
Teléfono / +34 606101393
Correo electrónico: tomas.torres@uam.es
Horario de atención al alumnado: Concertar por e-mail

Docente: M. Victoria Martínez Díaz
Departamento de Química Orgánica
Facultad de Ciencias
Despacho - Módulo 01
Teléfono / +34 91 4972436
Correo electrónico: victoria.martinez@uam.es
Horario de atención al alumnado: Concertar por e-mail

Docente: Félix Zamora Abadanes
Departamento de Química Inorgánica
Facultad de Ciencias
Despacho - Módulo C-07-502
Teléfono / +34 914973962
Correo electrónico: felix.zamora@uam.es
Horario de atención al alumnado: Concertar por e-mail

Docente: Roberto Otero Martín
Departamento de Física de la Materia Condensada
Facultad de Ciencias
Despacho - Módulo C-III
Teléfono / +34 914976462
Correo electrónico: roberto.otero@uam.es
Horario de atención al alumnado: Concertar por e-mail



Asignatura: M1. Introducción al Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular: Conceptos básicos
Código: 32821
Centro: Facultad de Ciencias
Titulación: Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular
Nivel: 2
Tipo:

Docente: Rodolfo Miranda Soriano
Departamento de Física de la Materia Condensada
Facultad de Ciencias
Despacho: C-III – 604
Teléfono / +34 914974737
Correo electrónico: (rodolfo.miranda@uam.es)
Horario de atención al alumnado: Concertar por e-mail

1.11. Objetivos del curso / Course objectives

Se plantean para los alumnos que sigan el curso los siguientes objetivos:

1. Obtener o demostrar la capacidad de manejar el lenguaje básico de la estructura y enlace químicos de las moléculas, tanto inorgánicas como orgánicas, incluyendo las interacciones moleculares no enlazadas.
2. Obtener o demostrar la capacidad de manejar el lenguaje básico de la Química Teórica y Computacional en relación con el objetivo anterior.
3. Obtener o demostrar conocimiento básico del cálculo de propiedades termodinámicas a partir de conceptos estadísticos.
4. Obtener o demostrar la capacidad de manejar el lenguaje básico de la estructura y enlace en estado sólido.
5. Obtener o demostrar la capacidad de manejar el lenguaje básico de la estructura electrónica en estado sólido.
6. Obtener o demostrar la capacidad de manejar el lenguaje básico de la óptica física en relación con interacción entre la radiación electromagnética y el sólido.
7. Obtener o demostrar la capacidad de manejar el lenguaje básico de las propiedades eléctricas y magnéticas.

1.12. Contenidos del programa / Course contents

Conceptos básicos sobre terminología química en sistemas moleculares, mecánica cuántica y química computacional, termodinámica estadística, física del estado sólido y ciencia de materiales.

1.13. Referencias de consulta / Course bibliography

Bibliografía recomendada

- Otilia Mó Y y M. Yañez. Enlace químico y estructura molecular (2ªed.). Cálamo Producciones Editoriales. Barcelona (2002).
- P. Atkins et al. "Shriver & Atkins Inorganic Chemistry. 4th edition. (2006)
- F Jensen. Introduction to COMPUTATIONAL CHEMISTRY. 2nd edition. Wiley. New York (2006).
- Christopher J. Cramer. Essentials of Computational Chemistry. John Wiley and Sons. New York. (2004).
- T. Engel y P. Reid. Química Física. Pearson Educación S.A., (2006)
- P.W. Atkins y J. De Paula. Química Física. 8ª edición. Ed. médica Panamericana, (2008).
- J. Bertrán y J. Nuñez (Coordinadores). Química Física. Ed. Ariel. (2002) (En dos vols)
- C. Kittel. Introduction to solid state physics. Ed. John Wiley, 1976
- R. Hoffmann. Solids and Surfaces. Ed. Wiley-VCH, 1988
- A. Hernando y J. Rojo. Física de los materiales magnéticos. Ed. Síntesis, 2001



Asignatura: M1. Introducción al Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular: Conceptos básicos
Código: 32821
Centro: Facultad de Ciencias
Titulación: Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular
Nivel: 2
Tipo:

- Nanoscience. Nanotechnologies and Nanophysics. Dupas, Claire, Lahmani, Marcel (Eds.). Original French edition published by Éditions Belin, Paris, 2004. 2007, XXXIII, 823 p. 502 illus., 2 in color.
- Introduction to Nanoscience. Stuart Lindsay. Publisher: Oxford University Press, USA. Published: December 20, 2009

Bibliografía complementaria:

- H. Petrucci y W.S. Harwood. Química general. Principios y aplicaciones modernas (8ªed.) Prentice Hall. Madrid (2003).
- B.G. Segal. Chemistry. Experiment and Theory (2ªed.) Wiley. Nueva York (1989).
- Atkins, P.W. y Friedman, R.S. Molecular Quantum Mechanics. Oxford U.P. (2003).
- W.L. Masterton, C.N. Hurley. Química. Principios y reacciones (4ªed.) Thomson. Madrid (2003).
- K.W. Whiten, K.D. Gailey y R.E. Davis. Química general (3ªed.) McGraw-Hill. México (1992).
- J.B. Umland y J.M. Bellama. Química General (3ª ed.) Thomson. México (2000).

2. Métodos docentes / Teaching methodology

METODOLOGÍAS DOCENTES	M1
Clases teóricas lección magistral participativa	X
Discusión de artículos.	X
Debate o discusión dirigida.	X
Discusión de casos prácticos o problemas en seminario.	X
Seminarios.	X
Desarrollo de trabajos individuales.	X

3. Tiempo de trabajo del estudiante / Student workload

		Nº de horas Nivelación en Física y Química	Porcentaje
Presencial	Clases teóricas Tutorías programadas Seminarios	60 h	42,7% =64 horas
	Realización del examen final	4 h	
No presencial			57,3% 86 horas
	Estudio semanal	75 h	
	Preparación del examen	11 h	



Asignatura: M1. Introducción al Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular: Conceptos básicos
Código: 32821
Centro: Facultad de Ciencias
Titulación: Máster en Nanociencia y Nanotecnología Molecular
Nivel: 2
Tipo:

Carga total de horas de trabajo: 25 horas x 6 ECTS

150 h

4. Métodos de evaluación y porcentaje en la calificación final / Evaluation procedures and weight of components in the final grade

SISTEMA DE EVALUACIÓN	M1
Asistencia y participación activa en los seminarios.	15%
Evaluación continua.	15%
Realización de un trabajo individual.	60%
Resolución de cuestiones.	10%

5. Cronograma* / Course calendar

Semana Week	Contenido Contents	Horas presenciales Contact hours	Horas no presenciales Independent study time
1	Nivelacion en Física y Química	20	25
2	Nivelacion en Física y/o Química	20	25
3	Nivelacion en Física y/o Química	20	25
4	Exámenes	4	11